- La fém E d'une pile dépend des couples d'oxydoréduction employés et de la concentration des solutions ioniques utilisées.
- Si $E > 0 \Leftrightarrow V_{bD} > V_{bG} \Leftrightarrow$ le système évolue spontanément dans le sens direct de l'équation associée : $Zn + Cu^{2+} \longrightarrow Zn^{2+} + Cu$
- Si $E < 0 \Leftrightarrow V_{bD} < V_{bG} \Leftrightarrow$ le système évolue spontanément dans le sens inverse de l'équation associée : $Cu + Zn^{2+} \longrightarrow Cu^{2+} + Zn$
- Si $E = 0 \Leftrightarrow V_{bD} = V_{bG} \Leftrightarrow$ la pile ne débite plus.

- La pile Leclanché est constituée les deux couple redox suivants : Zn^{2+}/Zn et MnO_2 / MnO_2H, sont séparés par une solution gélifiée de chlorure d'ammonium et de chlorure de zinc $ZnCl_2$.
- La pile à oxyde d'argent est constituée des couples redox suivant : $Zn(OH_4)^{2-} / Zn$ et Ag_2O/Ag , sont séparés par une solution gélifiée d'hydroxyde de potassium KOH .
- La pile alcaline de type bouton est constituée les deux couple redox suivants : $Zn(OH_4)^{2-} / Zn$ et HgO/Hg, sont séparés par une solution gélifiée d'hydroxyde de potassium KOH.

Qarray.tn -Aqra Blech- Qarray.tn